## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

09-092308

(43)Date of publication of application: 04.04.1997

(51)Int.CI.

H01M 8/02 H01M 8/04 H01M 8/10

(21)Application number: 07-241162

(71)Applicant :

**FUJI ELECTRIC CO LTD** 

(22)Date of filing:

20.09.1995

(72)Inventor:

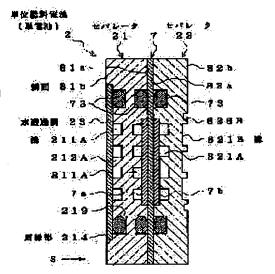
**URABE KYOICHI** 

#### (54) SOLID POLYMER ELECTROLYTE FUEL CELL

#### (57)Abstract

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a solid polymer electrolyte fuel cell integrally containing a humidifying part for reaction gas.

SOLUTION: A unit fuel cell (unit cell) 2 possessed by this solid polymer electrolyte fuel cell, uses separators 21, 22 as separators in the light of a conventional one, and is provided with a water permeable film 23 having moisture permeability. The separator 21 has a humidifying part for fuel gas on the side surface 81b side to the conventional example. Namely, the separator 21 has a recessed groove 211A and a peripheral part 214 for installing the water permeable film 23 on the side surface 81b side. The fuel gas passing in the groove 211A is humidified through the water permeable film 23 by a heat medium (water) passing in a groove 821B which is a heat exchange part possessed by an adjacent unit cell 2.



### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

### (19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

#### (11)特許出願公開番号

## 特開平9-92308

(43)公開日 平成9年(1997)4月4日

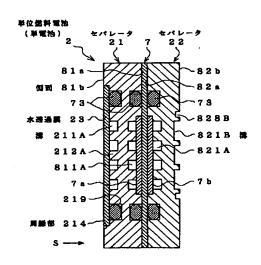
H 0 1 M 8/02 8/04 8/10				8/02 8/04 8/10		Z K	
				•		K	
8/10				8/10			
			8/10				
			審查請求	未請求	請求項の数 5	OL	(全 14 頁)
(21) 出願番号 *	<b>等膜平</b> 7-241162		(71)出題人		34 8株式会社		
(22)出顧日 平	P成7年(1995)9月2	20日		神奈川	川崎市川崎区	田辺新E	81番1号
			(72)発明者	卜部 表	<b>\$</b> -		
				神奈川県	川崎市川崎区	田辺新日	81番1号
					株式会社内		
			(74)代理人	弁理士	山口 巌		

(54) 【発明の名称】 固体高分子電解質型燃料電池

### (57)【要約】

【課題】反応ガス用の加湿部を一体に内蔵する固体高分子電解質型燃料電池を提供する。

【解決手段】この発明になる固体高分子電解質型燃料電池が備える単位燃料電池(単電池)2は、従来例に対して、セパレータとしてセパレータ21,22を用いると共に、透湿性を有する膜である水透過膜23を備えるようにしている。セパレータ21は、従来例に対して側面81b側に燃料ガス用の加湿部が備えられている。すなわち、セパレータ21は側面81b側に、凹状の溝211Aと水透過膜23を装着するための周縁部214が備えられている。そうして、溝211A中を通流する燃料ガスは、隣接する単電池2などが持つ熱交換部である溝821B中を通流する熱媒(水)によって、水透過膜23を介して加湿されるのである。



#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】シート状の固体高分子電解質材の電解質膜と、その両主面のそれぞれに接合された燃料電極膜および酸化剤電極膜とを持ち、燃料ガスおよび酸化剤ガスでなる反応ガスの供給を受けて直流電力を発生する燃料電池セルと、燃料電池セルの両主面のそれぞれに対向させて配置されたセパレータとを有する単位燃料電池の複数個を互いに積層して備え、セパレータは、燃料電池セルと対向される側の面に燃料電池セルに供給されるそれぞれの反応ガスを通流させるための通流路が形成されてなる固体高分子電解質型燃料電池において、

少なくとも一方の反応ガスを加湿する加湿部を単位燃料 電池の積層部分に備えたことを特徴とする固体高分子電 解質型燃料電池。

【請求項2】請求項1に記載の固体高分子電解質型燃料 電池において、

加湿部は透湿性を有する膜を用いてなり、この膜はいずれかの単位燃料電池が有するセパレータに装着され、少なくとも一方の反応ガスは前記の膜の一方の側面に接触され、前記の膜の他方の側面には加湿用の水が接触されてなることを特徴とする固体高分子電解質型燃料電池。

【請求項3】請求項2に記載の固体高分子電解質型燃料 電池において、

加湿部に用いられる透湿性を有する膜は、シート状の固体高分子電解質材の電解質膜と隣接する部位に、前記の電解質膜が配置されている面とほぼ同等位置となる面に配置されてなることを特徴とする固体高分子電解質型燃料電池。

【請求項4】請求項2に記載の固体高分子電解質型燃料 電池において、

加湿部に用いられる透湿性を有する膜は、セパレータの 反応ガスを通流させるための通流路が形成された側に対 して反対となる側に配置されてなることを特徴とする固 体高分子電解質型燃料電池。

【請求項5】請求項4に記載の固体高分子電解質型燃料 電池において、

それぞれの単位燃料電池は、燃料ガスを通流させるための通流路を有する一方のセパレータと酸化剤ガスを通流させるための通流路を有する他方のセパレータとでなる1対のセパレータを備え、少なくとも他方のセパレータの全てには、酸化剤ガスを通流させるための通流路が形成された側とは反対となる側に水を用いる熱交換部が形成されてなり、透湿性を有する膜が配置されたセパレータを有する単位燃料電池は、前記の膜の外側面が、隣接する単位燃料電池が有するセパレータに形成された熱交換部に用いられている水に接触されてなることを特徴とする固体高分子電解質型燃料電池。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】この発明は、固体高分子電解

質型燃料電池に係わり、固体高分子電解質型燃料電池に 供給される反応ガスを加湿するための加湿部を、単位燃 料電池内に一体に内蔵するように改良されたその構造に 関する。

#### 05 [0002]

【従来の技術】燃料電池は水素と酸素とを利用して直流 電力を発生する一種の発電装置であり、他のエネルギー 機関と比較して電気エネルギーへの変換効率が高く、し かも炭酸ガスや窒素酸化物等の大気汚染物質の排出量が 少ないことから、いわゆるクリーン・エネルギー源とし 10 て期待されている。この燃料電池としては、使用される 電解質の種類により、固体高分子電解質型、りん酸型、 溶融炭酸塩型、固体酸化物型などの各種の燃料電池がす でに知られている。これ等の内、固体高分子電解質型燃 15 料電池は、分子中にプロトン(水素イオン)交換基を有 する高分子樹脂膜(以降、固体高分子電解質膜または単 にPE膜と略称することがある。) を飽和に含水させる と、プロトン導電性電解質として機能して低い電気抵抗 率を持つようになることを利用した燃料電池である。固 20 体高分子電解質膜 (PE膜) としては、パーフルオロス ルホン酸樹脂膜(例えば、米国のデュポン社製、商品名 ナフィオン膜)を代表とするフッ素系イオン交換樹脂膜 が現時点では著名であるが、この他に炭化水素系イオン 交換樹脂膜、複合樹脂膜等が用いられている。これ等の 25 PE膜はいずれも、飽和に含水されることによりプロト ン導電性電解質として機能する膜であり、常温で20 〔Ω·cm〕以下の電気抵抗率を示す。この種の装置と して同じ出願人より出願された固体高分子電解質型燃料 電池が、特開平6-96777号公報により公知となっ 30 ている。以下に、この特開平6-96777号公報によ り公知となっている固体高分子電解質型燃料電池の内容 を基にして、従来例の固体高分子電解質型燃料電池につ いて説明する。

【0003】まず、従来例の固体高分子電解質型燃料電 35 池が備える単位燃料電池を、図14~図17を用いて説 明する。ここで、図14は、従来例の固体高分子電解質 型燃料電池が備える単位燃料電池の要部を展開した状態 で模式的に示したその横断面図である。図15,図1 6, 図17は、図14中に示したセパレータの図14に 40 おけるそれぞれP矢, Q矢, R矢方向から見た図であ る。図14~図17において、8は、燃料電池セル7 と、その両主面のそれぞれに対向させて配置されたセパ レータ81,82などで構成された単位燃料電池(以 降、単電池と略称することがある。)である。燃料電池 45 セル7 (以降、単にセルと略称することがある。) は、 いずれもシート状の固体高分子電解質膜7Cと、固体高 分子電解質膜70の両主面のそれぞれに接着された燃料 電極膜(アノード極でもある。) 7A、酸化剤電極膜 (カソード極でもある。) 7 Bとで構成されている。こ 50 のセル7は、燃料電極膜7Aに後記する燃料ガス97

の、また、酸化剤電極膜7Bに後記する酸化剤ガス98 の供給をそれぞれ受けて、後記する電気化学反応によっ て直流電力を発生する。固体高分子電解質膜7Cには、 前記のPE膜が用いられており、燃料電極膜7Aの外側 面が、燃料電池セル7の一方の主面7aであり、酸化剤 電極膜7Bの外側面が、燃料電池セル7の他方の主面7 bである。

【0004】燃料電極膜7A,酸化剤電極膜7B(以 降、共に単に電極膜と略称することがある。) は共に、 触媒活物質を含む触媒層と電極基材を備えて構成され、 触媒層側でPE膜7Cの両主面にホットプレスにより密 着させるのが一般である。電極基材は、触媒層を支持す ると共に反応ガス(以降、燃料ガスと酸化剤ガスを総称 してこのように言うことが有る。) の供給・排出を行 い、しかも集電体としての機能も有する多孔質のシート (使用材料としては、例えば、カーボンペーパーが用い られる。) である。電極膜7A、7Bのそれぞれに反応 ガスが供給されると、両電極膜7A, 7Bに備えられた 触媒層とPE膜7Cとの界面に、気相(反応ガス)・液 相(PE膜)・固相(両電極膜が持つ触媒)の三相界面 が形成され、電気化学反応を生じさせることで直流電力 を発生させている。なお、触媒層は多くの場合に、微小 な粒子状の白金触媒とはっ水性を有するフッ素樹脂とか ら形成され、しかも層内に多数の細孔が形成されるよう にすることで、反応ガスの三相界面までの効率的な拡散 を実現すると共に、十分広い面積の三相界面が形成され るように構成されている。この三相界面では次記する電 気化学反応が生じる。

【0005】まず、燃料電極膜7A側では「1式」による電気化学反応が起こる。

[0006]

【化1】

 $H_1 \rightarrow 2 H^+ + 2 e^-$  .....(1)

また、酸化剤電極膜7B側では「2式」による電気化学 反応が起こる。

[0007]

【化2】

 $(1/2) O_1 + 2 H^{+} + 2 e^{-} \rightarrow H_1 O \cdots (2)$ 

すなわち、これらの電気化学反応の結果、電極膜 7 Aで生成された $H^+$  イオン(プロトン)は、P E 膜 7 C 中を電極膜 7 B に向かって移動し、また、電子( $e^-$ )は、固体高分子電解質型燃料電池の図示しない負荷装置を通って電極膜 7 B に移動する。一方、電極膜 7 B では、酸化剤ガス 9 8 中に含有される酸素と、P E 膜 7 C 中を電極膜 7 A から移動してきた $H^+$  イオンと、図示しない負荷装置を通って移動してきた電子とが反応し、 $H_2$  O

(水蒸気)が生成される。かくして固体高分子電解質型燃料電池は、水素と酸素とを得て直流電力を発生し、そうして副生成物としてH, O(水蒸気)を生成することになる。前記の機能を備えるセル7の厚さ寸法は、多く

の場合に1 [mm] 前後程度あるいはそれ以下であり、 セル7においてPE膜7Cは、燃料ガス97と酸化剤ガス98との混合を防止するためのシール用膜の役目も兼 ねていることになる。

【0008】また、セパレータ81,82のそれぞれ は、セル7への反応ガスの供給と、余剰となった反応ガ スのセル7からの排出、セル7で発生された直流電力の セル7からの取り出し、直流電力の発生に関連してセル 7で発生する熱をセル7から除去する役目などを担って 10 いる。セパレータ81、82は、ガスを透過せず、か つ、良好な熱伝導性・電気伝導性を備え、しかも、生成 水を汚損させることの無い材料(例えば、炭素系の材 料、金属材料が使用されている。)を用いて、直方体状 に形成されている。セパレータ81,82は、セル7と 15 対向し合う側面81a,82aと、側面81a,82a と反対側の側面81b,82bを有しており、セパレー タ81は側面81a側をセル7の主面7a側に、セパレ ータ82は側面82a側をセル7の主面7b側に、それ ぞれ密接させてセル7を挟むようにして配設されてい 20 る。

【0009】セパレータ81,82には、セル7に反応ガスの供給,排出を行うための通流路として、セル7と対向される側の面に沿って、それぞれのガスを通流させる凹状の溝が複数個備えられている。すなわち、セパレ25 一夕81の側面81a側には、燃料ガス97を通流させると共に,未消費の水素を含む余剰となった燃料ガス97を排出するための間隔を設けて設けられた凹状の溝811Aと、この溝811A間に介在する凸状の隔壁812Aとが、互いに交互に形成されている。セパレータ82の側面82a側には、酸化剤ガス98を通流させると共に,未消費の酸素を含む余剰となった酸化剤ガス98を排出するための間隔を設けて設けられた凹状の溝821Aと、この溝821A間に介在する凸状の隔壁822Aとが、互いに交互に形成されている。

形成されているそれぞれの溝811Aの両端部は、これ等の溝811Aが互いに並列になって、凹形の溝状に形成されたマニホールド813A,813Aに連通されている。このマニホールド813A,813Aの端部には、側面81bに開口する1対の貫通穴815A,816Aが形成されている。セパレータ81において、燃料ガス97は貫通穴815Aから流入され、貫通穴816Aから流出される。貫通穴827A,828Aは、セパ

【0010】図15中に示すように、セパレータ81に

45 ある。

【0011】また、図16中に示すように、セパレータ82に形成されているそれぞれの溝821Aの両端部は、これ等の溝821Aが互いに並列になって、凹形の溝状に形成されたマニホールド823A,823Aの 通されている。このマニホールド823A,823Aの

レータ81内における酸化剤ガス98通流用の貫通穴で

端部には、側面82bに開口する1対の貫通穴825 A,826Aが形成されている。セパレータ82において、酸化剤ガス98は貫通穴825Aから流入され、貫通穴826Aから流出される。貫通穴817A,818 Aは、セパレータ82内における燃料ガス97通流用の貫通穴である。

【0012】また、セパレータ81,82には、セル7 で発生した熱をセル7から除去するための熱交換部とし て、熱媒99を通流させる溝が備えられている。 すなわ ち、セパレータ81には、その側面81b側に熱媒99 を通流させる凹状の溝811Bが形成され、セパレータ 82にも、その側面82b側に熱媒99を通流させる凹 状の溝821Bが形成されている。セパレータ81に形 成されている貫通穴815B,816Bは、溝811B に連通された熱媒99通流用の貫通穴であり、セパレー タ82に形成されている貫通穴825B, 826Bは、 溝821日に連通された熱媒99通流用の貫通穴であ る。セパレータ82について図17中に示すように、そ れぞれの溝821Bの両端部は、それぞれ凹形の溝状に 形成されたマニホールドに連通され、その端部で、側面 82aに開口する貫通穴825B, 826Bに連なって いる。セパレータ82においては、熱媒99は貫通穴8 25 Bから流入され、貫通穴826 Bから流出される。 【0013】さらに、73は、前記したガス通流路中を 通流する反応ガスが、ガス通流路外に漏れ出るのを防止 する役目を負う弾性材製のガスシール体(例えば、〇リ ングである。) である。ガスシール体73は、それぞれ のセパレータ81,82の周縁部に形成された凹形状の 溝819,829内に収納されて装着されている。ま た、熱交換部である溝811B、821Bを取り巻いて 形成された凹形状の溝818B,828Bは、熱媒99 が漏れ出るのを防止するための、弾性材製のシール体 (例えば、Oリングである。) を収納するためのもので ある。

【0014】ところで公知のごとく、1個のセル7が発生する電圧は、1 [V]程度以下と低い値である。このため、前記の構成を持つ単電池8は、その複数個(数十個程度あるいはそれ以上であることが多い。)を、セル7の発生電圧が互いに直列接続されるように積層した単電池の積層体として構成し、電圧を高めて用いられるのが一般である。次に、この単電池の積層体である固体高分子電解質型燃料電池の従来例について説明する。

【0015】図18は、従来例の固体高分子電解質型燃料電池を模式的に示した要部の側面図であり、図19は、図18に示した従来例の固体高分子電解質型燃料電池の反応ガスの供給経路を説明する説明図である。図18,図19において、図14~図17に示した単電池と同一部分には同じ符号を付しその説明を省略する。なお図18,図19中には、図14~図17で付した符号については、代表的な符号のみを記した。図18,図19

において、9は、複数(図18では、単電池8の個数が 8個である場合を例示した。)の単電池8を積層して構成された、単電池8の積層体を主体とする固体高分子電 解質型燃料電池(以降、スタックと略称することがあ る。)である。

【0016】スタック9は、単電池8の積層体の両端部 に、単電池8で発生した直流電力をスタック9から取り 出すための、銅材等の導電材製の集電板91、92と、 単電池8,集電板91,92を構造体から電気的に絶縁 10 するための電気絶縁材製の電気絶縁板93、94と、電 気絶縁板93,94の両外側面側に配設される鉄材等の 金属製の加圧板95,96とを順次積層して構成されて いる。そうして、加圧板95,96にそれぞれの外側面 側から複数の締付けボルト959により適度の加圧力を 15 与えるようにしている。集電板91,電気絶縁板93に は、セパレータ81が持つ貫通穴815A,828A, 815Bと合致する部位に、これ等の貫通穴と同様の図 示しない貫通穴がそれぞれ形成され、また加圧板95に は、貫通穴815A,828Aと合致する部位に、管用 20 めねじ付きの貫通穴951,952が形成され、貫通穴 815Bと合致する部位に配管接続体991が装着され ている。集電板92、電気絶縁板94には、セパレータ 82が持つ貫通穴818A, 825A, 826Bと合致 する部位に、これ等の貫通穴と同様の図示しない貫通穴 25 がそれぞれ形成され、また加圧板96には、貫通穴81 8A,825Aと合致する部位に、管用めねじ付きの貫 通穴962,961が形成され、貫通穴826Bと合致 する部位に配管接続体991が装着されている。

【0017】これ等により、複数の単電池8を積層する 30 際に、全部の単電池8がそれぞれに持つ溝811Aは、 燃料ガス97用のガス通流路に関して互いに連通される ことになる。このことは酸化剤ガス98用の溝821A に関しても同様である。そうして、加圧板95の貫通穴 951には燃料ガス97が、加圧板96の貫通穴961 35 には酸化剤ガス98がそれぞれ供給され、図19中に示 したように各セパレータ内を通流し、余剰分の燃料ガス 97は貫通穴962から、余剰分の酸化剤ガス98は貫 通穴952からそれぞれ排出される。そうして反応ガス は図19中に矢印を付したごとく、ガス通流用の溝81 40 1A,821A中を、その供給側を重力方向に対して上 側に、その排出側を重力方向に対して下側になるように 配置されるのが一般である。これは、セルクにおいて は、前記したように、発電時には副生成物として水蒸気 が生成されるが、この水蒸気のために、下流側の反応ガ 45 スほど多量に水蒸気が含有されることとなり、この結 果、排出端付近の反応ガスでは過飽和に相当する水蒸気 が凝縮して液体状態の水として存在することとなる可能 性が有るためである。前記の配置とすることで、凝縮し た水は、反応ガス通流用の溝811A,821A中を重 50 力により自力で流下できるので、その除去が容易になる

05

のである。また単電池8がそれぞれに持つ溝811B,821Bも、熱媒99の通流路に関して互いに連通されることになり、熱媒99は、加圧板95の配管接続体991からスタック9に流入され、加圧板96の配管接続体991からスタック9の外部に排出される。そうして、前記した諸貫通穴とセパレータ81,82が持つ諸貫通穴の開口部には、それぞれの貫通穴を取り巻いて図示を省略した凹形状の溝が形成されており、これ等の溝には〇リング等の図示しないシール体が装着されている

【0018】締付けボルト959は、加圧板95,96に跨がって装着される六角ボルト等であり、それぞれの締付けボルト959は、これ等と嵌め合わされる六角ナット等と、安定した加圧力を与えるための皿ばね等と協同して、単電池8をその積層方向に加圧する。この締付けボルト959が単電池8を加圧する加圧力は、セル7の見掛けの表面積あたりで、5 (kg/cm²) 内外程度であるのが一般である。

【0019】前述のように構成されたスタック9において、セル7に使用されているPE膜7Cは、前述したとおりに飽和に含水させることにより良好なプロトン導電性電解質として機能する膜であり、乾燥して含水量が低下した場合には、その電気抵抗値が増大することでスタック9の発電性能は低下する。こうしたことの発生を防止するために、セル7に供給される反応ガスは適度の湿度値に加湿され、しかも、後記するスタック9の運転温度に対応させた温度に加熱されてスタック9に供給されている。ところで、PE膜7C部の温度、従って、単電池8の温度は、発電運転時にセル7で生成される水分を円滑に蒸発させるなどのために、70~80〔℃〕程度の温度で使用されるのが一般である。また、セル7で行われる前記の「1式」、「2式」で記述した電気化学反応は、発熱反応である。従って、セル7で「1式」、

「2式」による電気化学反応によって発電を行う際には、発生される直流電力値とほぼ同等値の熱が発生することも避けられないものである。単電池8の温度を70~80〔℃〕程度に維持するためには、この損失による熱をセル7から除去する必要が有る。

【0020】始動時におけるまだ低温のスタック9を70~80 [℃] 程度の温度に加熱し、また、運転時温度を70~80 [℃] 程度の温度に維持するために発電運転中のスタック9から発熱反応により発生した熱量を除去するのが、市水などの水である熱媒99の主たる役目である。単電池8では、例えば、70~80 [℃] 程度の温度に調整された熱媒である水99が、セパレータ81,82に形成された溝811B,821B中を通流することで、セル7は、その適温に維持されて運転されるのである。なおセパレータとして、一方の側面に燃料ガス97を通流させる溝811Aを、また、他方の側面に酸化剤ガス98を通流させる溝821Aを、それぞれ形

成するようにしたものも知られている。なおまた、単電池として、熱交換部としての熱媒99を通流させる溝が備えられていないセパレータを用い、その替わりに、単電池の積層体中に、熱交換部としての専用の冷却体を介5 挿するようにしたスタックも知られている。この場合には、冷却体には適宜の配管を介して熱媒99の供給を行うことが一般である。

[0021]

【発明が解決しようとする課題】前述した従来技術によ 10 る固体高分子電解質型燃料電池 (スタック)、例えば、 前述のスタック9では、前述したところにより、供給さ れる反応ガスは適度の湿度値に加湿されて供給される必 要があるが、このために、反応ガスの供給経路には反応 ガスの加湿用装置が備えられている。この加湿用装置と 15 しては、バブリング式の加湿用装置が採用されるのが一 般である。バブリング式の加湿用装置は、一定量の水を 貯留したタンクを有しており、反応ガスの加湿をこの貯 留された水中に反応ガスを吹き込む(バブリング)こと により行うものであり、貯留水の温度値を適宜に設定す 20 ることにより、反応ガスの加湿度を簡便に調整すること ができる利点を備えている。しかしバブリング式による 加湿方式を採用した固体高分子電解質型燃料電池発電装 置では、スタックの他に、一定量の水を貯留できるタン ク、加熱用のヒータなどを必要とし、発電装置が大形化 25 することになっていた。小型・軽量化を意図する車載用 などの固体高分子電解質型燃料電池発電装置にあって は、このことが大きな問題となっている。

【0022】この発明は、前述の従来技術の問題点に鑑みなされたものであり、その目的は、反応ガス用の加湿 30 部を一体に内蔵する固体高分子電解質型燃料電池を提供することにある。

[0023]

【課題を解決するための手段】この発明では前述の目的は、

35 1)シート状の固体高分子電解質材の電解質膜と、その両主面のそれぞれに接合された燃料電極膜および酸化剤電極膜とを持ち、燃料ガスおよび酸化剤ガスでなる反応ガスの供給を受けて直流電力を発生する燃料電池セルと、燃料電池セルの両主面のそれぞれに対向させて配置40 されたセパレータとを有する単位燃料電池(単電池)の複数個を互いに積層して備え、セパレータは、燃料電池セルと対向される側の面に燃料電池セルに供給されるそれぞれの反応ガスを通流させるための通流路が形成されてなる固体高分子電解質型燃料電池(スタック)において、少なくとも一方の反応ガスを加湿する加湿部を単電池の積層部分に備えた構成すること、により達成される。

【0024】そうして、反応ガスを加湿する加湿部が単 電池の積層部分に備えられることで加湿部はスタックに 50 内蔵されることとなり、スタック外の反応ガスの供給経 路に反応ガス用の加湿用装置を設置することが不要とな る。また、

2) 前記1項に記載の手段において、加湿部は透湿性を 有する膜を用いてなり、この膜はいずれかの単位燃料電 池(単電池)が有するセパレータに装着され、少なくと も一方の反応ガスは前記の膜の一方の側面に接触され、 前記の膜の他方の側面には加湿用の水が接触されてなる 構成とすること、により達成される。

【0025】そうして、前記1項による作用を得るに当 たり、反応ガスは、透湿性を有する膜によって加湿用の 水から隔離されると共に、前記の膜を介して前記の水に よって加湿されることとなる。また、

3) 前記2項に記載の手段において、加湿部に用いられ る透湿性を有する膜は、シート状の固体高分子電解質材 の電解質膜と隣接する部位に、前記の電解質膜が配置さ れている面とほぼ同等位置となる面に配置されてなる構 成とすること、により達成される。

【0026】そうして、前記1項による作用を得るに当 たり、反応ガスは、燃料電池セルが持つ燃料電極膜およ び/または酸化剤電極膜に供給される過程で、透湿性を 有する膜を介して加湿用の水によって加湿されることに なるのである。また、

4) 前記2項に記載の手段において、加湿部に用いられ る透湿性を有する膜は、セパレータの反応ガスを通流さ せるための通流路が形成された側に対して反対となる側 に配置されてなる構成とすること、により達成される。

【0027】そうして、透湿性を有する膜が設置される スペースは、燃料電極膜および/または酸化剤電極膜と 同等の面積の範囲内に納められるので、前記1項による 作用を得るに当たり、単電池の面積を、加湿部を持たな いものと同等程度とすることが可能となるのである。さ らにまた、

5) 前記4項に記載の手段において、それぞれの単位燃 料電池(単電池)は、燃料ガスを通流させるための通流 路を有する一方のセパレータと酸化剤ガスを通流させる ための通流路を有する他方のセパレータとでなる1対の セパレータを備え、少なくとも他方のセパレータの全て には、酸化剤ガスを通流させるための通流路が形成され た側とは反対となる側に水を用いる熱交換部が形成され てなり、透湿性を有する膜が配置されたセパレータを有 する単電池は、前配の膜の外側面が、隣接する単電池が 有するセパレータに形成された熱交換部に用いられてい る水に接触されてなる構成とすること、により達成され る。

【0028】そうして、前記1項による作用を得るに当 たり、前記の膜が熱交換部用の水のシール体を兼用する ことになり、熱交換部のシール構造と加湿部の構造とが 単純化され、スタックの単電池積層方向の長さ寸法を、 加湿部を持たないものと同等程度とすることが可能とな るのである。

[0029]

【発明の実施の形態】以下この発明の実施の形態を図面 を参照して詳細に説明する。なお、以下の説明におい て、図18~図19に示した従来例の固体高分子電解質 05 型燃料電池(スタック)、図14~図17に示した従来 例のスタックに用いられた単位燃料電池(単電池)と同 一部分には同じ符号を付し、その説明を省略する。ま た、以下の説明に用いる図中には、図14~図19で付 した符号については、代表的な符号のみを記すことがあ 10 る。

【0030】実施例1;図8は、請求項1~3に対応す るこの発明の一実施例による固体高分子電解質型燃料電 池が備える単位燃料電池の要部を模式的に示したその縦 断面図であり、図9は、図8におけるA-A断面図であ 15 る。図10は、図8中に示したセパレータの前記図15 の場合と同一方向から見た図であり、図11は、図8中 に示したセパレータの前記図16の場合と同一方向から 見た図である。図12は、図8に示した単位燃料電池を 用いた固体高分子電解質型燃料電池を模式的に示した要 部の側面図であり、図13は、図12に示したこの発明 20 による固体高分子電解質型燃料電池の反応ガスと熱媒の 供給経路を説明する説明図である。なお、図12,図1 3中には、図8~図11で付した符号については、代表 的な符号のみを記した。図8~図13において、4は、 25 図14~図17に示した従来例によるスタック9が備え る単電池8に対して、燃料電池セル(セル)7、セパレ ータ81,82などに替えて、セル5、セパレータ4 1,42などを用いるようにした単電池である。セル5 は、セル7に対して、固体高分子電解質膜(PE膜)7 30 Cに替えて、PE膜5Cを用いるようにしており、この 事例の場合には、PE膜5CはPE膜7Cの2倍程度の 面積を有している。セル5では、燃料電極膜7Aの外側 面が、燃料電池セル5の一方の主面5aであり、酸化剤 電極膜7日の外側面が、燃料電池セル5の他方の主面5 35 bである。

【0031】セパレータ41は、セパレータ81に対し て、溝811Aに替えて、燃料ガス97の通流方向に沿 **う長さが溝811Aよりも長い溝411Aを用いてお** り、これに伴って、隔壁812A, 溝819も隔壁41 40 2A, 溝419を用いている。セパレータ42は、セパ レータ82に対して、酸化剤ガス98用の溝821A と、例えば市水である熱媒99用の溝821Bとが共 に、図11に示すごとく、セル5の主面5bと対向する 側面42a側に形成されていることが異なっている。セ 45 パレータ42では、酸化剤ガス98用の貫通穴825A の形成位置をセパレータ82の場合とは多少異ならせて いるが、これは、熱交換部である溝821Bの形成部と 溝821Aの形成部との間隔を短くするためのものであ る。またこれに伴い、貫通穴825Aと直接連なるマニ

50 ホールドには、マニホールド823Aに替えてマニホー

ルド423Aが用いられているが、これ等のことはこの 発明にとって本質的なものではない。

【0032】そうして単電池4は、従来例の単電池8の場合と同様に、セパレータ41はその側面41a側をセル5の主面5a側に、セパレータ42はその側面42a側をセル5の主面5b側にして、セル5を挟むようにして配設されている。単電池4では、図8中に明示したように、セパレータ41,42とを、電極膜7A,7Bの形成部と対向する部位に、溝821Aと溝411Aとを共に位置させるようにして組み合わされている。そうして、電極膜7A,7Bが存在していない部分のPE膜5Cの主要部は、溝821Bと溝411Aとに対向させている。なお単電池4では、熱媒99漏出防止用のガスシール体73を、燃料ガス97漏出防止用のガスシール体として、ガスシール体73を使用している。断面構造を持つガスシール体49を使用している。

【0033】また、図12,図13において、3は、図18,図19に示した従来例によるスタック9に対して、単電池8、集電板91,92、電気絶縁板93,94、加圧板95,96に替えて、それぞれ、スタック3に用いられるセパレータであるセパレータ41,42に対応する形状、貫通穴位置(図12を参照。)などを持つ、集電板31,32、電気絶縁板33,34、加圧板35,36と、前述した単電池4を用いるようにしている。

【0034】実施例1では前述の構成としたので、図 8, 図13中に明示したように、個々の単電池4内にお いて、燃料ガス97は電極膜7Aに到達する前に、PE 膜5℃を介して溝821B、したがって、熱媒である水 99と対向する部位を通流することになる。ところで、 PE膜は、プロトン導電性電解質として機能する前記し た性質と共に、すでに良く知られているごとく、膜を通 .して水を移動できる性質も有している。このため、溝8 21Bと対向する部位のPE膜5Cは水99によって湿 潤にされることになり、燃料ガス97は湿潤にされたP E膜5Cに沿って通流する間に水99によって加湿され る。すなわち実施例1では、溝821Bと対向する部位 のPE膜5Cが、燃料ガス97を加湿するための加湿部 の主要部分であり、水99が燃料ガス97を加湿するた めの加湿用の水であることになる。また、燃料ガス97 は、PE膜5Cによって水99とは直接に接触しないよ うに隔離されていることになり、加湿用の水99が電極 膜7Aに侵入することは有り得ないのである。なお、燃 料ガス97の加湿度は、従来例の場合と同様に、水99 の温度値を変更することで調整することが可能である。 【0035】スタック3では、PE膜5Cを介して水9 9によって加湿された燃料ガス97が燃料電極膜7Aに 供給されるので、電極膜7A, 7Bの形成部のPE膜5 Cは、燃料ガス97から水分が供給されることになる。 そうして、電極膜7A,7Bの形成部のPE膜5Cを加 湿するに当たって、スタック3に対する反応ガスの供給 経路には、反応ガス用の加湿用装置を設置することが不 要となる。また実施例1では、スタックに供給される反 応ガスの内、燃料ガス97のみを加湿するようにした事 05 例を示すものであるが、このような構成としても、スタ ック3では電極膜7A,7Bの形成部のPE膜5Cは、 常に適正な含水状態に保たれることが確認されている。 このことは、スタック3の発電運転時においては、酸化 剤電極膜7Bでは、前記の「2式」で述べたごとく、副 10 生成物として水蒸気が生成されるので、酸化剤ガス98 をあえて加湿する必要が無かったものと考えられる。 【0036】実施例1における今までの説明では、単電

10036】実施例1における今までの説明では、単電池4は、セパレータ42に対向させて、溝821Aの形成部分と溝821Bの形成部分の両者を一体に覆うことができる面積を持つPE膜5Cを備えるとしてきたが、これに限定されるものではなく、例えば、このPE膜は、溝821Aの形成部分と溝821Bの形成部分とのそれぞれを、別個のPE膜で覆うようにしてもよいものである。

0 【0037】実施例2;図1は、請求項1,2,4,5 に対応するこの発明の一実施例による固体高分子電解質 型燃料電池が備える単位燃料電池の要部を模式的に示し たその横断面図であり、図2は、図1中に示したセパレ ータの図1におけるS矢方向から見た図である。図3,

25 図4,図5は、図1中に示したセパレータのそれぞれ前記の図15,図17,図16の場合と同一方向から見た図である。図6は、図1に示した単位燃料電池を用いた固体高分子電解質型燃料電池を模式的に示した要部の側面図であり、図7は、図6に示したこの発明による固体30 高分子電解質型燃料電池の反応ガスと熱媒の供給経路を説明する説明図である。なお、図6,図7中には、図1~図5で付した符号については、代表的な符号のみを記した。図1~図7において、2は、図14~図17に示した従来例によるスタック9が備える単電池8に対して、セパレータ81,82に替えて、セパレータ21,

22を用いると共に、透湿性を有する膜である水透過膜23を備えるようにした単電池である。セパレータ21は、従来例のセパレータ81に対して、側面81a側に形成される燃料ガス97の供給部に関しては溝811Aに連通される貫通穴などが変更され、側面81b側に関しては、熱交換部である溝811Bなどに替えて、燃料ガス97用の加湿部が備えられている。すなわち、セパレータ21では、溝811Aに連通される貫通穴として、従来例のセパレータ81における貫通穴816A

45 が、貫通穴215Aとその符号が変更され、この貫通穴215Aと対になる貫通穴216Aの形成位置が、従来例のセパレータ81における貫通穴815Aとは異なった位置とされている(図3参照。)。これに関連して、 貫通穴216Aに隣接されるマニホールド217Aの形 50 状が、従来例のセパレータ81におけるマニホールド8 13Aから見直されている。また、セパレータ21が備える燃料ガス97用の加湿部の、燃料ガス97用の通流部は図2中に示したごとくに、燃料ガス97を通流させるための通流路である凹状の溝211Aの複数個が、この溝211A間に介在する凸状の隔壁212Aと共に、互いに交互に形成されている。

【0038】溝211Aの両端部は、これ等の溝211 Aが互いに並列になって、凹形の溝状に形成されたマニ ホールド213A, 213Aに連通され、このマニホー ルド213A、213Aの端部には、側面81aに開口 する1対の貫通穴815A、215Aが形成されてい る。溝211A、マニホールド213A、貫通穴815 A, 215Aなどからなる燃料ガス97の通流部を巡っ て、凹形状の溝219が形成されている。セパレータ8 1において、燃料ガス97は貫通穴815Aから流入さ れ、加湿された燃料ガス97は貫通穴215Aから流出 されることになる。ここで、溝211A、隔壁212 A, マニホールド213A, 溝219は、従来例のセパ レータ81が備える、溝811A、隔壁812A、マニ ホールド813A,溝819と同形に形成されている。 セパレータ21の側面81b側には、周縁部214が額 縁形をした堰堤状に形成されている。セパレータ22 は、従来例のセパレータ82に対して、貫通穴818A が削除され、それに替えて貫通穴226Aが追加して形 成されていることのみが異なっている。

【0039】そうして単電池2は、セパレータ21をそ の側面81a側をセル7の主面7a側にし、セパレータ 22をその側面82a側をセル7の主面7b側にしてセ ル7を挟むようにして配設すると共に、この発明による 特徴的な構成として、水透過膜23が周縁部214に嵌 め込まれて装着されている。この水透過膜23の装着部 においては、燃料ガス97は、溝219に装着されたガ スシール体73によってシールされている。ところで水 透過膜23は、PE膜製であって、PE膜が持っている 膜を通して水を移動できる性質を利用したものである。 また、図6, 図7において、1は、図18, 図19に示 した従来例によるスタック9に対して、単電池8に替え て、単電池2を用いると共に、端部に位置する単電池2 のセパレータ21と集電板91との間に介挿された、セ パレータ11を用いるようにしたスタックである。セパ レータ11は、セパレータ21,22と同等の材料を用 いて構成され、面積方向の寸法、形状はセパレータ22 と同一にされ、かつ、セパレータ21と対向する側面側 に、重複を避けるためにその図示は省略するが、セパレ ータ22が持つ熱交換部と同一構成の熱交換部が形成さ れている。そうして、セパレータ11が持つ熱交換部に も、熱媒である水99が通流される。

【0040】実施例2では前述の構成としたので、図7中にも示したように、燃料ガス97は、貫通穴815Aから個々の単電池2のセパレータ21に流入し、セパレ

ータ21内を、貫通穴815A→溝211A→貫通穴2 15A→溝811A→貫通穴216Aの経路で通流する。この間、溝211A中を通流している際に、水透過膜23を介して、隣接している単電池2が有するセパレの5 ータ22、または、セパレータ11が持つ熱交換部内を通流する熱媒である水99によって加湿される。すなわち実施例2では、溝211Aと対向する部位の水透過膜23が、燃料ガス97を加湿するための加湿部の主要部分であり、水99が燃料ガス97を加湿するための加湿10 用の水であることになる。また、燃料ガス97は、水透過膜23によって水99とは直接に接触しないように隔離されていることになり、加湿用の水99が電極膜7Aに侵入することは有り得ないのである。

【0041】スタック1では、水透過膜23を介して水 15 99によって加湿された燃料ガス97が燃料電極膜7A に供給されるので、PE膜7Cには、燃料ガス97から 水分が供給されることになる。そうして、スタック1に 対する反応ガスの供給経路に反応ガス用の加湿用装置の 設置が不要であること、および、燃料ガス97のみの加 20 湿でPE膜7Cを適正な含水状態に保持できることが確 認されていることは、スタック3の場合と同様である。 そうしてスタック1では、第1に、加湿部をセパレータ 21の側面81b側に配置することで、セパレータ2 1, 22の面積を、従来例のセパレータ81, 82と同 25 等寸法に納めることが可能であること、第2に、水透過 膜23が熱交換部用の水99のシール体を兼用すること によって熱交換部のシール構造が単純化され、スタック 1の単電池積層方向の長さ寸法を、加湿部を持たないも のと同等程度とすることが可能となること. 第3に、水 30 透過膜23に与える水を、熱交換部用の水99と共用で きることでスタック1に供給される水源の数を低減する ことが可能となること. などの特長を有している。

【0042】ところで単電池2では、水透過膜23をセパレータ21に形成された周縁部214に嵌め込むことで装着しているが、これは電極膜7A,7Bが装着されていない部位のPE膜7Cは、プロトンが供給されないことで電気絶縁性を示すことに対処するためである。セパレータ21に周縁部214が形成されて、水透過膜23が装着された単電池2には、水透過膜23によって覆われない、したがって露出している側面81bが得られる。この露出部が隣接する単電池2が持つセパレータ22の側面82bなどと直接接触し合うことで、スタック1は、集電板91と集電板92間の電気的な導通を確保することができているのである。

45 【0043】実施例2における今までの説明では、セパレータ21には周縁部214が形成されるとしてきたが、これに限定されるものではなく、周縁部214に替えて、例えば、セパレータ21,22,11に電気接続部を形成し、互いに隣接する単電池2のそれぞれが備え 50 る前記セパレータの相互間を、適宜の電気接続体を用い て前配の電気接続部によって接続し合ってもよいもので ある。

【0044】実施例1,2における今までの説明では、 スタックに供給される反応ガスの内、燃料ガス97のみ を加湿するとしてきたが、これに限定されるものではな く、必要である場合には、酸化剤ガス98も加湿しても よいことは、勿論のことである。また、実施例1,2に おける今までの説明では、燃料ガス97と酸化剤ガス9 8とは互いに異なる加圧板からスタックに供給されると してきたが、これに限定されるものではなく、例えば、 両ガスを同一の加圧板からスタックに供給するようにし ても何等差し支えは無いものである。また、実施例 1, 2における今までの説明では、加湿部は、スタックが備 える全ての単電池に備えるとしてきたが、これに限定さ れるものではなく、例えば、反応ガスの下流部に位置す る単電池には、加湿部の設置が不要である場合も有りえ るものである。また、実施例1,2における今までの説 明では、加湿部に用いられる透湿性を有する膜はPE膜 であるとしてきたが、これに限定されるものではなく、 例えば、セロハン, ポリエステル樹脂, ポリアミド樹脂 などの、透湿性を有する膜であれば適宜の膜であっても よいものである。なお、これ等の透湿性を有する膜もプ ロトンが供給されない場合のPE膜と同様に、電気絶縁 性を持つ材料である。さらにまた、実施例1,2におけ る今までの説明では、加湿部に用いられる透湿性を有す る膜は、単体で使用されるとしてきたが、これに限定さ れるものではなく、例えば、その両側面または片側面に 多孔質のシート材を用いた支持板を介在させてもよいも のである。この支持板に用いられる多孔質のシート材と しては、電極膜7A、7Bなどの電極基材として用いら れているカーボンペーパーなどが使用可能である。

### [0045]

【発明の効果】この発明においては、前記の課題を解決するための手段の項で述べた構成とすることにより、次記する効果を奏する。

- ■スタックに供給される反応ガスを加湿する例えば透湿性を有する膜を用いた加湿部を単電池の積層部分に備える構成とすることにより、スタックの外部に反応ガスを加湿する加湿装置を設置することが不要となるので、固体高分子電解質型燃料電池装置を用いた発電装置を小型化することが可能となる。また、
- ■加湿部に用いられる透湿性を有する膜を、セパレータの反応ガスを通流させるための溝が形成された側に対して反対となる側に配置する構成とすることにより、セパレータの面積が、加湿部を持たない場合と同等に納めるこおとが可能となることで、前記■項による効果を得ながら、スタックの面積を加湿部を持たない場合と同等に小型化することが可能となる。

【0046】■それぞれの単電池は1対のセパレータを備え、少なくとも片側のセパレータの全てに酸化剤ガス

を通流させるための溝が形成された側とは反対となる側に水を用いる熱交換部を形成し、かつ、透湿性を有する膜の外側面を隣接する単電池などが持つ熱交換部に用いられる水に接触させる構成とすることにより、透湿性を05 有する膜に水を与えるための構成が単純化されることで、前記■項、■項による効果を得ながら、スタックの長さ寸法を、加湿部を持たないものと同等程度とすることが可能となる。

#### 【図面の簡単な説明】

- 0 【図1】請求項1,2,4,5に対応するこの発明の一 実施例による固体高分子電解質型燃料電池が備える単位 燃料電池の要部を模式的に示したその横断面図
  - 【図2】図1中に示したセパレータの図1におけるS矢 方向から見た図
- 15 【図3】図1中に示したセパレータの後記の図15の場合と同一方向から見た図
  - 【図4】図1中に示したセパレータの後記の図17の場合と同一方向から見た図
- 【図5】図1中に示したセパレータの後記の図16の場 20 合と同一方向から見た図
  - 【図6】図1に示した単位燃料電池を用いた固体高分子 電解質型燃料電池を模式的に示した要部の側面図
- 【図7】図6に示したこの発明による固体高分子電解質型燃料電池の反応ガスと熱媒の供給経路を説明する説明25 図
  - 【図8】請求項1~3に対応するこの発明の一実施例に よる固体高分子電解質型燃料電池が備える単位燃料電池 の要部を模式的に示したその縦断面図
  - 【図9】図8におけるA-A断面図
- 30 【図10】図8中に示したセパレータの後記の図15の 場合と同一方向から見た図
  - 【図11】図8中に示したセパレータの後記の図16の 場合と同一方向から見た図
- 【図12】図8に示した単位燃料電池を用いた固体高分 35 子電解質型燃料電池を模式的に示した要部の側面図
  - 【図13】図10に示したこの発明による固体高分子電 解質型燃料電池の反応ガスと熱媒の供給経路を説明する 説明図
- 【図14】従来例の固体高分子電解質型燃料電池が備え 40 る単位燃料電池の要部を展開した状態で模式的に示した その横断面図
  - 【図15】図14中に示したセパレータの図14におけるP矢方向から見た図
- 【図16】図14中に示したセパレータの図14におけ 45 るQ矢方向から見た図
  - 【図17】図14中に示したセパレータの図14におけるR矢方向から見た図
  - 【図18】従来例の固体高分子電解質型燃料電池を模式 的に示した要部の側面図
- 50 【図19】図18に示した従来例の固体高分子電解質型

# 燃料電池の反応ガスの供給経路を説明する説明図

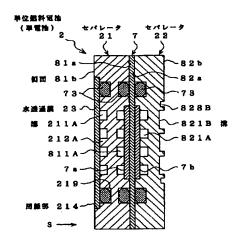
【符号の説明】

2 単位燃料電池(単電池)

21 セパレータ

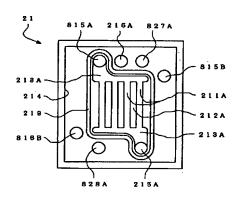
211A 薄

【図1】

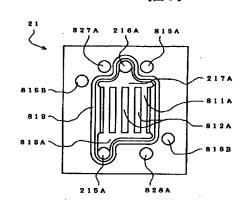


	214	周縁部
	2 2	セパレータ
	2 3	水透過膜
	8 1 b	側面
05	821B	溝

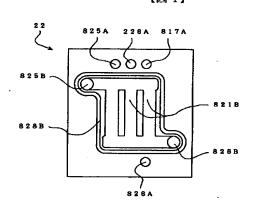
## [図2]



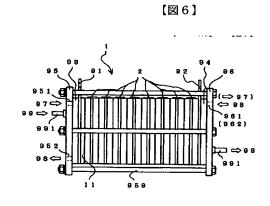


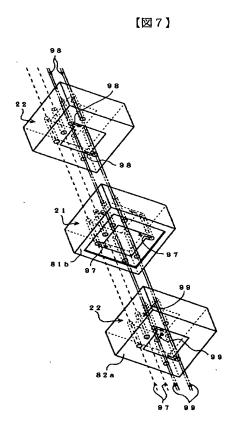


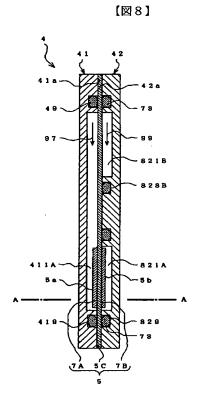


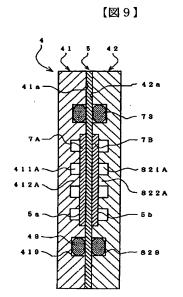


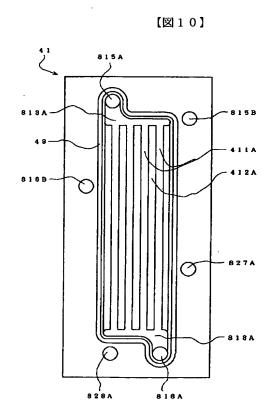
【図5】

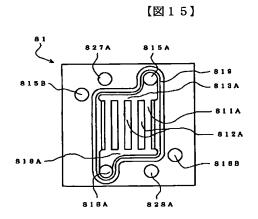


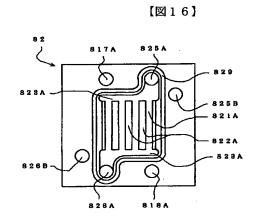


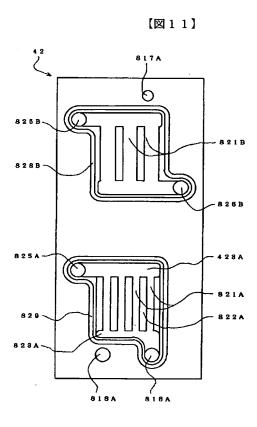


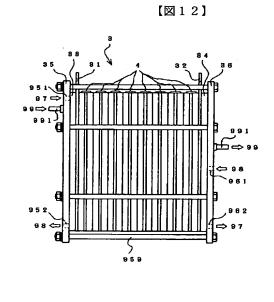


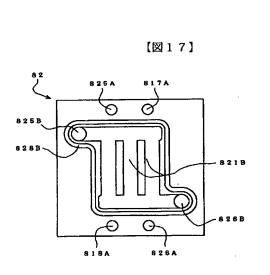


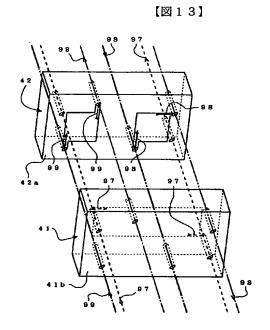




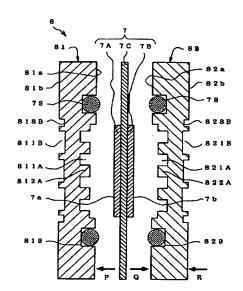




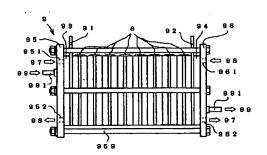




【図14】



[図18]



【図19】

